(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開番号

特開平10-53705

(43)公開日 平成10年(1998) 2月24日

株式会社錦総合研究所内

株式会社錦総合研究所内

福島県いわき市錦町落合16 呉羽化学工業

最終頁に続く

(72)発明者 後藤 仁

(74)代理人 弁理士 西川 繁明

(51) Int.Cl. ⁶	識別記号 庁内	整理番号	FΙ		技術表示箇所
CO8L 81/02			C08L	81/02	
B 2 9 C 47/00			B 2 9 C	•	
// (C08L 81/02				, ••	
23: 04					
51: 06					
		審査請求	未請求 請求	≷項の数11 FD (全	: 12 頁) 最終頁に続く
(21)出願番号	特願平 9-91601		(71)出願/	人 000001100	
				呉羽化学工業株式	会社
(22)出顧日	平成9年(1997)3月26日		İ	東京都中央区日本	橘堀留町1丁目9番11号
			(72)発明報	断外 康浩	
(31)優先権主張番号	特顯平8-96238		1	福島県いわき市錦	町落合16 呉羽化学工業
(32)優先日	平8 (1996) 3 月26日			株式会社錦総合研	
(33)優先権主張国	日本 (JP)		(72)発明者		
					可落合16 吳羽化学工業

(54) 【発明の名称】 樹脂組成物

(57)【要約】 (修正有)

【課題】 押出成形することにより、耐衝撃性に優れると共に、残留応力が極めて小さな各種押出成形物を得ることができるポリアリーレンスルフィド樹脂組成物を提供する。

【解決手段】 ①各成分の配合割合が、ポリアリーレンスルフィド(a) 98~50質量%、ポリオレフィン(b) 1~25質量%、及びエポキシ基含有αーオレフィン系共重合体(c) 1~25質量%であり、②ポリオレフィン(b)が、線状低密度ポリエチレン及び超低一度ポリエチレン系樹脂であり、③ポリオレフィン(b)とエポキシ基含有αーオレフィン系共重合体(c)との質量比(b:c)が、1:5~5:1であり、かつ、これらが、ポリアリーレンスルフィド(a)中に、それぞれ平均粒子径0.10~3.00μmの微粒子として分散していることを特徴とする樹脂組成物。該樹脂組成物からなる押出成形物、及び管状成形物。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 ポリアリーレンスルフィド(a)、ポリ オレフィン(b)、及びエポキシ基含有α-オレフィン 系共重合体(c)を含有する樹脂組成物において、

1

②各成分の配合割合が、ポリアリーレンスルフィド (a) 98~50質量%、ポリオレフィン(b) 1~2 5 質量%、及びエポキシ基含有α-オレフィン系共重合 体(c)1~25質量%であり、

②ポリオレフィン(b)が、線状低密度ポリエチレン及 び超低密度ポリエチレンからなる群より選ばれる少なく 10 とも一種のポリエチレン系樹脂であり、

③ポリオレフィン(b) とエポキシ基含有α-オレフィ ン系共重合体 (c) との質量比 (b:c) が、1:5~ 5:1であり、かつ、

④ポリオレフィン(b)及びエポキシ基含有α-オレフ ィン系共重合体(c)が、ポリアリーレンスルフィド (a) 中に、それぞれ平均粒子径0.10~3.00 µ mの微粒子として分散していることを特徴とする樹脂組 成物。

【請求項2】 ポリオレフィン(b)が、密度0.88 5~0.950g/cm³の線状低密度ポリエチレンで ある請求項1記載の樹脂組成物。

【請求項3】 エポキシ基含有α-オレフィン系共重合 体(c)が、α-オレフィン単位50.0~99.5質 量% $\epsilon \alpha$, β - 不飽和酸グリシジルエステル単位 0.5 ~ 50.0 質量%とを含む α -オレフィン/ α , β -不 飽和酸グリシジルエステル共重合体である請求項]記載 の樹脂組成物。

【請求項4】 ポリオレフィン(b)とエポキシ基含有 α-オレフィン系共重合体(c)との間の接着強度が、 30N/20mm以上である請求項1の樹脂組成物。

【請求項5】 エポキシ基含有α-オレフィン系共重合 体(c)が、 α -オレフィン/ α , β -不飽和酸グリシ ジルエステル共重合体の存在下に、少なくとも一種のエ チレン系不飽和単量体と少なくとも一種のラジカル

(共) 重合性有機過酸化物とを重合してなるグラフト化 前駆体である請求項1記載の樹脂組成物。

【請求項6】 エポキシ基含有α-オレフィン系共重合 体(c)が、 α -オレフィン $/\alpha$, β -不飽和酸グリシ ジルエステル共重合体の存在下に、少なくとも一種のビ 40 ニル単量体と少なくとも一種のラジカル(共)重合性有 機過酸化物とを重合してなるグラフト化前駆体を溶融条 件下でグラフト化させたものである請求項1記載の樹脂 組成物。

【請求項7】 ポリオレフィン(b) とエポキシ基含有 α -オレフィン系共重合体(c) との質量比(b:c) が、1:2~3:1である請求項1記載の樹脂組成物。 【請求項8】 ポリオレフィン(b)が、ポリアリーレ ンスルフィド(a)中に、平均粒子径0.13~2.0 組成物。

【請求項9】 エポキシ基含有α-オレフィン系共重合 体(c)が、ポリアリーレンスルフィド(a)中に、平 均粒子径0.13~2.00μmの微粒子として分散し ている請求項1記載の樹脂組成物。

【請求項10】 請求項1ないし9のいずれか1項に記 載の樹脂組成物を押出成形してなる押出成形物。

【請求項11】 管状成形物である請求項10記載の押 出成形物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、ポリアリーレンス ルフィド樹脂組成物に関し、さらに詳しくは、耐衝撃性 及び成形性に優れたポリアリーレンスルフィド樹脂組成 物に関する。本発明のポリアリーレンスルフィド樹脂組 成物は、特に押出成形することにより、耐衝撃性に優れ ると共に、残留応力が極めて小さな管状、板状、棒状な どの各種形状の押出成形物を得ることができる。 [0002]

【従来の技術】ポリフェニレンスルフィド(以下、PP Sと略記) に代表されるポリアリーレンスルフィド (以 下、PASと略記)は、耐熱性、耐薬品性、難燃性、電 気的特性、寸法安定性などに優れたエンジニアリングブ ラスチックとして、電気部品や自動車部品などの広範分 野で使用されている。しかしながら、一般に、PAS は、耐衝撃性に劣り、成形性についても必ずしも充分で はないという欠点があり、用途によっては制限を受ける 場合があった。従来より、PASの耐衝撃性を改善する ために、様々な提案が行われている。例えば、PASに 30 ガラス繊維や炭素繊維などの繊維状充填剤を配合する と、耐衝撃性や剛性、靭性、寸法安定性などが向上する ことが知られている。しかしながら、PASは、繊維状 充填剤を配合しても、いまだ脆弱であり、充分な物性の 改善効果を得ることができない。また、繊維状充填剤を 多量に配合した樹脂組成物は、用途や成形法に制限を受 けることになる。

β-不飽和酸のグリシジルエステルからなるオレフィン 系共重合体を配合してなる樹脂組成物が提案されている (特開昭59-152953号公報、特開昭59-18 9166号公報、特開昭62-153345号公報)。 しかしながら、PASにオレフィン系共重合体を配合す ると、溶融粘度が上昇して成形性が低下し、しかも充分 な耐衝撃性の改善効果を得ることが難しい。PPSに、 エポキシ基含有オレフィン系重合体及びエラストマーを 配合した樹脂組成物が提案されている(特公平4-24 388号公報)。しかしながら、この樹脂組成物は、溶 融流動性が改善されるものの、エラストマーを配合して いるため、コンパウンド時のスウェルが大きくなり、安 Oμmの微粒子として分散している請求項1記載の樹脂 50 定してストランドを形成することができず、ペレット化

が困難である。しかも、この樹脂組成物は、上記と同様 の理由により、管状成形物などの押出成形物を得るのが 困難である。

【0004】また、(I)ポリオレフィン99~1重量 %と(II) PAS1~99重量%と、(I) + (I I) 100重量部に対して、(III) オレフィン (共) 重合体5~95重量%と少なくとも一種のビニル 単量体から得られるビニル系(共)重合体95~5重量 %とからなり、一方の(共)重合体が粒子径0.001 ~10μmの分散層を形成している多層構造熱可塑性樹 10 脂0.1~100重量部を配合してなる熱可塑性樹脂組 成物が提案されている(特開平2-129245号公 報)。該公報には、多層構造熱可塑性樹脂(III)と して、少なくとも一種のビニル単量体とラジカル (共) 重合性有機過酸化物をオレフィン(共) 重合体粒子中で 共重合せしめたグラフト化前駆体(A)1~100重量 %、オレフィン(共)重合体(B)0~99重量%、及 びビニル系(共) 重合体(C)0~99重量%からなる 混合物またはグラフト化物が開示されており、オレフィ ン(共) 重合体として、エポキシ基含有エチレン共重合 体を使用することも記載されている。しかしながら、該 公報に記載の樹脂組成物では、ポリオレフィン(1)と して、低密度ポリエチレンやポリプロピレンなどが使用 されているが、これらのポリオレフィンを配合した樹脂 組成物は、耐衝撃性の改善効果が不充分であり、しかも 管状成形物などの押出成形物とした場合に、残留応力が

大きく、変形やストレスクラックが発生しやすいという

問題がある。 [0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、耐衝 撃性及び成形性に優れたPAS樹脂組成物を提供すると とにある。本発明の他の目的は、押出成形することによ り、耐衝撃性に優れると共に、残留応力が極めて小さな 管状、板状、棒状などの各種押出成形物を得ることがで きるPAS樹脂組成物を提供することにある。本発明者 らは、前記従来技術の問題点を克服するために鋭意研究 した結果、OPASに、ポリオレフィン及びエポキシ基 含有 α-オレフィン系共重合体を特定の割合で配合する と共に、②ポリオレフィンとして、線状低密度ポリエチ レン及び超低密度ポリエチレンからなる群より選ばれる 40 少なくとも一種のポリエチレン系樹脂を選択して使用 し、3ポリオレフィンとエポキシ基含有α-オレフィン 系共重合体との配合比率を選択された範囲内とし、さら に、**④**PASマトリックス中でのポリオレフィン及びエ ポキシ基含有α-オレフィン系共重合体のそれぞれの分 散状態を特定の選択された平均粒子径の範囲内とすると とにより、耐衝撃性及び成形性に優れた樹脂組成物の得 られることを見いだした。この樹脂組成物を用いた管状 成形物などの押出成形物は、残留応力が極めて小さいと

完成するに至ったものである。

[0006]

【課題を解決するための手段】かくして、本発明によれ ば、ポリアリーレンスルフィド(a)、ポリオレフィン (b)、及びエポキシ基含有α-オレフィン系共重合体 (c)を含有する樹脂組成物において、

〇各成分の配合割合が、ポリアリーレンスルフィド (a) 98~50質量%、ポリオレフィン(b) 1~2 5 質量%、及びエポキシ基含有α-オレフィン系共重合 体(c)1~25質量%であり、

②ポリオレフィン(b)が、線状低密度ポリエチレン及 び超低密度ポリエチレンからなる群より選ばれる少なく とも一種のポリエチレン系樹脂であり、

③ポリオレフィン(b)とエポキシ基含有αーオレフィ ン系共重合体 (c) との質量比 (b : c) が、1 : 5 ~ 5:1であり、かつ

Φポリオレフィン(b)及びエポキシ基含有α-オレフ ィン系共重合体(c)が、ポリアリーレンスルフィド (a) 中に、それぞれ平均粒子径0.10~3.00 µ 20 mの微粒子として分散していることを特徴とする樹脂組 成物が提供される。

[0007]

【発明の実施の形態】

<u>ポリアリーレン</u>スルフィド (PAS)

本発明で使用するPASとは、式 [-Ar-S-] (た だし、Arは、アリーレン基である。)で表されるアリ ーレンスルフィドの繰り返し単位を主たる構成要素とす る芳香族ポリマーである。繰り返し単位[-Ar-S -]を1モル(基本モル)と定義すると、本発明で使用 30 するPASは、この繰り返し単位を、通常50モル%以 上、好ましくは70モル%以上、より好ましくは90モ ル%以上の割合で含有するポリマーである。アリーレン 基としては、例えば、p-フェニレン基、'm-フェニレ ン基、置換フェニレン基(置換基は、好ましくは炭素数 1~6のアルキル基、またはフェニル基である。)、 p, p' = ジフェニレンスルホン基、<math>p, p' = ピフェニレン基、p,p'-ジフェニレンカルボニル基、p. p'ージフェニレンエーテル基、ナフチレン基などを挙 げることができる。 PASとしては、主として同一のア リーレン基を有するポリマーを好ましく用いることがで きるが、加工性や耐熱性の観点から、2種以上のアリー レン基を含んだコポリマーを用いることもできる。 【0008】 これらのPASの中でも、p-フェニレン スルフィドの繰り返し単位を主構成要素とするPPS が、加工性に優れ、しかも工業的に入手が容易であると とから特に好ましい。コポリマーの好ましい具体例とし ては、p-フェニレンスルフィドの繰り返し単位とm-フェニレンスルフィドの繰り返し単位を有するランダム またはブロックコポリマー、フェニレンスルフィドの繰 いう特徴を有する。本発明は、これらの知見に基づいて 50 り返し単位とアリーレンケトンスルフィドの繰り返し単

位を有するランダムまたはブロックコポリマー、フェニ レンスルフィドとアリーレンスルホンスルフィドの繰り 返し単位を有するランダムまたはブロックコポリマーな どが挙げられる。これらのPASは、結晶性ポリマーで あることが好ましい。また、PASは、溶融特性、靭 性、及び強度の観点から、直鎖状ポリマーであることが 好ましい。

【0009】本発明で使用するPASは、極性容器溶媒 中で、アルカリ金属硫化物とジハロ芳香族化合物を重合 反応させる公知の方法(例えば、特公昭45-3368 号公報、特公昭52-12240号公報、特公昭63-33775号公報)により得ることができる。アルカリ 金属硫化物としては、例えば、硫化ナトリウム、硫化カ リウム、硫化リチウム、硫化ルビジウム、硫化セシウ ム、及びこれらの混合物などが挙げられる。アルカリ金 属硫化物は、常法により反応器中でin situで生 成させてもよい。アルカリ金属硫化物は、水和物、水性 混合物、または無水物の形で用いることができる。アル カリ金属硫化物に微量存在するアルカリ金属水硫化物や アルカリ金属チオ硫酸塩と反応させるために、少量のア 20 キルビロリドン化合物; 1, 3 - ジアルキル-2 - イミ ルカリ金属水酸化物を添加して、これらの不純物を除去 するか、あるいは硫化物へ転化させてもよい。これらの 中でも硫化ナトリウムが、最も安価であるため工業的に は好ましい。

【0010】ジハロ芳香族化合物としては、例えば、p -ジクロロベンゼン、m-ジクロロベンゼン、o-ジク ロロベンゼン、p - ジブロモベンゼン等のジハロベンゼ ン;2,5-ジクロロトルエン、1-メトキシ-2.5 - ジクロロベンゼン等の置換ジハロベンゼン; 1, 4-ジクロロナフタレン等のジハロナフタレン: 4, 4'-ジクロロビフェニル、3、3′-ジクロロビフェニル等 のジハロビフェニル; 3, 5-ジクロロ安息香酸等のジ ハロ安息香酸、4,4′-ジクロロベンゾフェノン等の ジハロベンゾフェノン; 4, 4′-ジクロロジフェニル スルホン、3, -ジクロロジフェニルエーテル等のジハ ロフェニルエーテル;などを挙げることができる。これ らは、それぞれ単独で、あるいは2種以上を組み合わせ て使用することができる。これらの中でも、経済性や物 性等の観点から、ジハロベンゼンが好ましく、p-ジク ロロベンゼンなどの p - ジハロベンゼンがより好まし い。特に、ジハロ芳香族化合物として、p-ジハロベン ゼンを好ましくは70重量%以上、より好ましくは80 重量%以上、さらに好ましくは90重量%以上含有する ものが好ましい。

【0011】PASに多少の分岐構造または架橋構造を 導入するために、1分子当たり3個以上のハロゲン置換 基を有するポリハロ芳香族化合物を少量併用することが できる。このようなポリハロ芳香族化合物としては、例 えば、1,2,3-トリクロロベンゼン、1,2,3-トリプロモベンゼン、1,2,4-トリクロロベンゼ

ン、1、2、4-トリプロモベンゼン、1、3、5-ト リクロロベンゼン、1,3,5-トリブロモベンゼン、 1,3-ジクロロ-5-プロモベンゼン等のトリハロベ ンゼン、トリハロベンゼンのアルキル置換体、これらの 混合物が挙げられる。これらの中でも、経済性、反応 性、物性等の観点から、1、2、4-トリクロロベンゼ ン、1、3、5-トリクロロベンゼン、及び1、2、3 - トリクロロベンゼンが好ましい。

6

【0012】PASの製造方法としては、水を含有する 10 極性有機溶媒中で、アルカリ金属硫化物とジハロ芳香族 化合物とを、所望によりポリハロ芳香族化合物の存在下 に、重縮合反応させる方法が好ましい。水としては、例 えば、アルカリ金属硫化物の水和物、添加水、反応水、 アルカリ金属硫化物水溶液の水などが挙げられる。有機 アミド溶媒としては、例えば、N,N-ジメチルホルム アミド、N、N-ジメチルアセトアミド等のアミド化合 物;N-メチル-ε-カプロラクタム、N-メチル-2 ピロリドン、N-シクロヘキシル-2-ピロリドン等 のN-アルキルピロリドン化合物またはN-シクロアル ダゾリジノン等のN、N-ジアルキルイミダゾリジノン 化合物;テトラメチル尿素等のテトラアルキル尿素化合 物;ヘキサメチルリン酸トリアミド等のヘキサアルキル リン酸トリアミド化合物;等が挙げられる。 これらの有 機アミド溶媒は、それぞれ単独で用いてもよいし、2種 以上を組み合わせて用いてもよい。これらの有機アミド 溶媒の中でも、経済性や安定性の観点からNMPが特に 望ましい。

【0013】仕込みジハロ芳香族化合物のモル数 a と仕 30 込みアルカリ金属硫化物のモル数 b との比 a / b は、 通 常0.95~1.10、好ましくは0.98~1.0 8、より好ましくは1.00~1.06の範囲になるよ うに調整する。1分子当たり3個以上のハロゲン置換基 を有するポリハロ芳香族化合物を使用する場合には、仕 込みアルカリ金属硫化物1モルに対して、通常、0.0 002~0.01モル、好ましくは0.0004~0. 009モル、より好ましくは、0.0005~0.00 7 モルの範囲内となるように調整して、重合反応系に添 加する。重合反応系へのポリハロ芳香族化合物の添加 40 は、重合初期であっても後期であってもよいが、初期の 場合の方が少量の添加でもより効果的である。

【0014】重合方法については、特に限定されず、従 来公知の方法を採用することができるが、具体的には、 例えば、仕込みアルカリ金属硫化物1モル当たり0.5 ~2. 4 モルの水が存在する状態で、150~235℃ の温度で反応を行って、次いで、仕込みアルカリ金属硫 化物1モル当たり2.5~7.0モルの水を反応系内に 存在させ、245℃~280℃の温度に昇温して反応を 継続する方法を挙げることができる。極性溶媒の使用量 50 は、アルカリ金属硫化物1モル当たり、通常、0.2~

2. 0kg、好ましくは0. 3kg~1. 0kgであ る。本発明で使用するPASは、直鎖状ポリマーである ことが好ましいが、ジハロ芳香族化合物と共に、1分子 当たり3個以上のハロゲン置換基を有するポリハロ芳香 族化合物を少量併用して、多少の分岐構造または架橋構 造を導入したPASも使用することができる。しかしな がら、低分子量のPASを空気の存在下に酸化架橋 (キ ュアリング)して得られる架橋型ポリマーは、加工性が 劣悪であることに加えて、強度及び靭性が低いので好ま しくない。本発明で使用するPASは、310℃、剪断 10 速度1200/秒で測定した溶融粘度が通常1~200 OPa·s、好ましくは10~500Pa·sの範囲内 にあるポリマーである。PASの溶融粘度が低すぎる と、耐衝撃性などの強度が低くなり、逆に、溶融粘度が 高すぎると、例えば、押出成形性が悪くなるので、いず れも好ましくない。

【0015】ポリオレフィン

本発明では、ポリオレフィンとして線状低密度ポリエチ レン(以下、LLDPEと略記)及び超低密度ポリエチ レン(以下、VLDPEと略記)からなる群より選ばれ 20 る少なくとも一種のポリエチレン系樹脂を使用する。本 発明で使用するLLDPEとは、エチレン単位と、炭素 数3~18、好ましくは4~12、より好ましくは6~ 10のα-オレフィン単位とを含有する実質的に線状の 共重合体である。LLDPE中のα-オレフィン単位の 含有量は、通常1~20質量%、好ましくは2~17重 量%、より一層好ましくは3~15重量%である。しし DPEの密度は、0.880g/cm³超過であり、好 ましくは0.885~0.950g/cm'、より好ま しくは0.890~0.930g/cm3の範囲内であ る。LLDPEとVLDPEとは、密度の点で一部重複 するため、その境界は必ずしも明瞭ではないが、本発明 では、線状かつ低密度であるエチレン-α-オレフィン 共重合体をLLDPEという。

【0016】LLDPEの具体例としては、例えば、エチレン/ブロピレン共重合体、エチレン/1ープテン共重合体、エチレン/1ーオラテン共重合体、エチレン/1ーオクテン共重合体などが挙げられる。LLDPEは、チーグラー型触媒やフィリップス型触媒のようなマルチサイト触媒を用いて製造したものだけではなく、メタロセン触媒のようなシングルサイト触媒を用いて製造されたLLDPEの具体例を商品名で示せば、例えば、ユニボール(UCC社)、ダウレックス(ダウケミカル社)、スクレアー(デュボンカナダ社)、三菱ポリエチーLL(三菱化学)、マーレックス(フィリップス社)、ウルトゼックス(三井石油化学)等が挙げられる。シングルサイト触媒を用いて製造されたLLDPEの具体例を商品名で示せば、例えば、AFFINIT

Y (ダウケミカル社)、EXACT (Exxon社)等が挙げられる。

【0017】LLDPEの構造は、従来の低密度ポリエ チレンに比して直鎖性があり、高密度ポリエチレンに比 して枝分かれが多い構造であり、主鎖の所々にαーオレ フィンに基づくアルキル側鎖よりなる短鎖枝分かれを有 するものが多い。LLDPEとしては、上記構造を本質 的に変更することなく変性されたもの、例えば、グラフ ト共重合体なども包含される。本発明で使用するVLD PEは、密度が0.880g/cm³超過0.915g /c m'以下、好ましくは0.885~0.915g/ cm3のエチレンと炭素数3~12のα-オレフィンと の共重合体である。前述のとおり、LLDPEとVLD PEとは、密度の点で一部重複しており、必ずしも判然 と区別されるものではないが、本発明では、直鎖性(線 状性)を明瞭に有するものをLLDPEという。 LLD PE及びVLDPEの密度の下限は、0.880g/c m'超過、好ましくは0.885g/cm'以上である。 密度は、ASTM D-1238に準拠して測定した値 である。

【0018】密度が0.880g/cm³以下のエチレンーαーオレフィン共重合体は、一般にエラストマーである。本発明の樹脂組成物において、LLDPEやVLDPEに代えてとのようなエラストマーを使用すると、コンパウンド時のスウェルが大きくなり、安定してストランドを形成することができず、ペレット化が困難である。しかも、このようなエラストマーを含有する樹脂組成物は、管状成形物などの押出成形物を得るのが困難である。LLDPE及びVLDPEは、それぞれ単独で、あるいは2種以上を組み合わせて使用することができる。これらの中でも、耐衝撃性、成形性、及び残留応力の点で、LLDPEが特に好ましい。

【0019】エポキシ基含有α-オレフィン系共重合体 本発明で使用するエポキシ基含有 α - オレフィン系共重 合体は、少なくともα-オレフィンに由来する繰り返し 単位(すなわち、 α -オレフィン単位)とグリシジル基 含有不飽和単量体に由来する繰り返し単位(すなわち) グリシジル基含有不飽和単量体単位)とを含有する共重 合体である。エポキシ基含有α-オレフィン系共重合体 の代表例としては、(1)α-オレフィンとグリシジル 基含有不飽和単量体との共重合体、及び(2)α-オレ フィンとグリシジル基含有不飽和単量体との共重合体の 存在下に、少なくとも一種のエチレン系不飽和単量体と ラジカル(共)重合性有機過酸化物とを重合して得られ るグラフト化前駆体を挙げることができる。該グラフト 化前駆体は、他の成分との溶融混練時にグラフト化して もよいが、予め溶融混練してグラフト化してから他の成 分とブレンドしてもよい。

れる。シングルサイト触媒を用いて製造されたLLDP 【0020】α-オレフィンとグリシジル基含有不飽和 Εの具体例を商品名で示せば、例えば、AFFINIT 50 単量体との共重合体としては、両者の二元共重合体以外

に、α-オレフィンとグリシジル基含有不飽和単量体と 他の不飽和単量体単位との三元以上の多元共重合体も含 まれる。共重合体中のα-オレフィン単位は、通常50 ~99.5質量%、好ましくは60~99質量%、より 好ましくは70~98質量%である。グリシジル基含有 不飽和単量体単位は、通常0.5~50質量%、好まし くは1~40質量%、より好ましくは2~30質量%で ある。他の不飽和単量体単位は、通常0~40質量%、 好ましくは0~30質量%、より好ましくは0~20質 量%である。エポキシ基含有αオレフィン系共重合体の 10 重合形態としては、ランダム共重合体、ブロック共重合 体、グラフト共重合体などのいずれであってもよい。 【0021】α-オレフィン系単量体としては、エチレ ン、プロピレン、1ープテン、1ーヘキセン、1ーオク テン、4-メチル-1-ペンテン等が挙げられるが、と れらの中でもエチレンが特に好ましく用いられる。グリ シジル基含有不飽和単量体としては、例えば、アクリル

酸グリシジル、メタクリル酸グリシジル、イタコン酸モ ノグリシジルエステル、ブテントリカルボン酸モノグリ シジルエステル、ブテントリカルボン酸ジグリシジルエ 20 ステル、ブテントリカルボン酸トリグリシジルエステ ル、マレイン酸モノグリシジルエステル、クロトン酸モ ノグリシジルエステル、フマル酸モノグリシジルエステ ル等のグリシジルエステル類;ビニルグリシジルエーテ ル、アリルグリシジルエーテル、グリシジルオキシエチ ルピニルエーテル、スチレン-p-グリシジルエーテル 等のグリシジルエーテル類;p-グリシジルスチレン等 が挙げられる。これらの中でも好適なものは、lpha、eta -不飽和酸のグリシジルエステルである。

ビニル、プロピオン酸ビニルなどのビニルエステル単量 体、ビニルエーテル単量体、(メタ)アクリロニトリ ル、スチレン、α-メチルスチレンなどのビニル芳香族 単量体、一酸化炭素などを挙げることができる。 α - オ レフィンとグリシジル基含有不飽和単量体との共重合体 の具体例としては、エチレン/メタクリル酸グリシジル 共重合体、エチレン/酢酸ピニル/メタクリル酸グリシ ジル共重合体、エチレン/アクリル酸エチル/メタクリ ル酸グリシジル共重合体、エチレン/アクリル酸グリシ ジル共重合体、エチレン/酢酸ビニル/アクリル酸グリ 40 シジル共重合体等が挙げられる。これらの中でも好まし いものは、エチレン/メタクリル酸グリシジル共重合 体、エチレン/アクリル酸エチル/メタクリル酸グリシ ジル共重合体、及びエチレン/酢酸ビニル/メタクリル 酸グリシジル共重合体である。これらの共重合体は、そ れぞれ単独であるいは2種以上を組み合わせて使用する ことができる。

【0023】上記のαーオレフィンとグリシジル基含有 不飽和単量体との共重合体は、α-オレフィン50~9

50質量%、及び他の不飽和単量体0~40質量%を含 有する単量体混合物を、全単量体の総質量を基準として 0.0001~1質量%のラジカル重合開始剤の存在下 で髙圧重合することにより得ることができる。重合圧力 は、通常5~40kPa、好ましくは10~35kPa である。反応温度は、通常50~400℃、好ましくは 100~350℃である。とれらの反応圧力と反応温度 の条件下、連鎖移動剤と必要に応じて助剤の存在下に、 該単量体混合物を同時に、または段階的に接触、重合さ せる方法により重合反応を行う。

【0024】ラジカル重合開始剤としては、ペルオキシ ド、ヒドロペルオキシド、アゾ化合物、アミンオキシド 化合物、酸素等の汎用の開始剤が挙げられる。連鎖移動 剤としては、メタン、エタン、ブタン、イソブタン、n - ヘキサン、n - ヘブタン、クロロホルム等の飽和脂肪 族炭化水素、及びそのハロゲン置換炭化水素;メタノー ル、エタノール、プロパノール、イソプロパノール等の 飽和脂肪族アルコール;アセトン、メチルエチルケトン 等の飽和脂肪族カルボニル化合物;トルエン、ジエチル ベンゼン、キシレン等の芳香族化合物;水素等が挙げら れる。α-オレフィンがプロピレンや1-ブテンでない 場合には、これらも連鎖移動剤として併用することがで きる。

【0025】α-オレフィンとグリシジル基含有不飽和 単量体との共重合体の存在下に、少なくとも一種のエチ レン系不飽和単量体とラジカル(共)重合性有機過酸化 物とを重合して得られるグラフト化前駆体は、例えば、 特開平1-131220号公報、特開平1-13821 4号公報、特開平2-129245号公報などに開示さ 【0022】他の不飽和単量体としては、例えば、酢酸 30 れている公知のものである。このグラフト化前駆体は、 100~300℃に加熱することにより容易にグラフト 化する。グラフト化とは、α-オレフィンとグリシジル 基含有不飽和単量体との共重合体に、エチレン系不飽和 単量体の重合体がグラフト化反応、架橋反応、これらの 混在した反応により、化学的に結合することを意味す る。化学的に結合していることは、例えば、一方の (共) 重合体を溶解する溶剤により、2つの(共)重合 体が分離できないことにより明らかにすることができ る。 α-オレフィンとグリシジル基含有不飽和単量体と の共重合体は、前記と同様、他の不飽和単量体が共重合 した三元以上の共重合体も含まれる。

【0026】とのグラフト化前駆体中、αーオレフィン とグリシジル基含有不飽和単量体との共重合体の割合 は、通常5~95質量%、好ましくは20~90質量% である。との共重合体の割合が少なすぎると、PASと の相溶性が不充分となり、逆に、多すぎると、樹脂組成 物の耐熱性や寸法安定性が低下するおそれがある。この 共重合体中におけるグリシジル基含有不飽和単量体単位 の割合は、通常0.5~50質量%、好ましくは1~4 9. 5質量%、グリシジル基含有不飽和単量体 $0.5 \sim 50$ 0質量%、より好ましくは $2 \sim 30$ 質量%である。ビニ

ル単量体の重合体中にグリシジル基含有不飽和単量体単 位が含まれる場合には、その共重合割合に応じて、上記 共重合体中におけるグリシジル基含有不飽和単量体単位 の割合を減らすことができる。

【0027】グラフト化前駆体の製造に使用されるエチ レン系不飽和単量体としては、例えば、スチレン、α-メチルスチレン、クロルスチレン等のビニル芳香族単量 体: (メタ) アクリル酸の炭素数 1~7のアルキルエス テルなどの (メタ) アクリル酸エステル単量体: α. β リロニトリル等の不飽和ニトリル単量体; 酢酸ビニル等 のビニルエステル単量体;等が挙げられる。これらの中 でも,α,β-不飽和酸のグリシジルエステル単量体、 ビニル芳香族単量体、及び不飽和ニトリル単量体のいず れかを主成分とするものが好ましい。なお、(メタ)ア クリル酸とは、アクリル酸またはメタクリル酸を表す。 【0028】 α-オレフィンとグリシジル基含有不飽和 単量体との共重合体にエチレン系不飽和単量体の重合体 がグラフト化反応、架橋反応、これらの混在した反応に 共重合体は、連鎖移動法、電離性放射線照射法などによ り共重合することにより得ることができる。しかし、最 も好ましくは、グラフト化前駆体は、αーオレフィンと グリシジル基含有不飽和単量体との共重合体の存在下 に、t-ブチルペルオキシメタクリロイロキシエチルカ ーボネートなどのラジカル(共)重合性有機過酸化物を 用いて、少なくとも一種のエチレン系不飽和単量体を (共) 重合することにより得ることができる。

【0029】より具体的に、グラフト化前駆体を製造す るには、α-オレフィンとグリシジル基含有不飽和単量 30 【0031】 体との共重合体100質量部を水中に懸濁させた水性懸 濁液を調製する。一方、少なくとも一種のエチレン系不*

* 飽和単量体 5~400質量部に、少なくとも一種のラジ カル(共)重合性有機過酸化物をエチレン系不飽和単量 体100質量部に対して0.1~10質量部と、10時 間の半減期を得るための分解温度が40~90℃である ラジカル重合開始剤をエチレン系不飽和単量体とラジカ ル(共)重合性有機過酸化物との合計100質量部に対 して0.01~5質量部とを溶解させた溶液を調製す る。前記水性懸濁液に前記溶液を添加し、ラジカル重合 開始剤の分解が実質的に起こらない条件で加熱し、エチ - 不飽和酸のグリシジルエステル単量体; (メタ)アク 10 レン系不飽和単量体、ラジカル(共)重合性有機過酸化 物、及びラジカル重合開始剤を、α-オレフィンとグリ シジル基含有不飽和単量体との共重合体に含浸させた 後、水性懸濁液の温度を上昇させ、エチレン系不飽和単 量体とラジカル (共) 重合性有機過酸化物とを該共重合 体中で共重合させて、グラフト化前駆体を製造する。 【0030】このグラフト化前駆体は、100~300 °Cの溶融下で混練すると、α−オレフィンとグリシジル 基含有不飽和単量体との共重合体とエチレン系不飽和単 量体の重合体とが化学的に結合した構造のエポキシ基含 より化学的に結合したエポキシ基含有 α ーオレフィン系 20 有 α ーオレフィン系共重合体を得ることができる。グラ フト化前駆体は、PAS及びその他の成分と溶融混練す る際に、グラフト化させてもよい。好ましくは、予めα - オレフィンとグリシジル基含有不飽和単量体との共重 合体とエチレン系不飽和単量体の重合体とが化学的に結 合した構造のエポキシ基含有α-オレフィン系共重合体 を調製し、これをPAS及びその他の成分と溶融混練す る。グラフト化前駆体の製造において使用されるラジカ ル(共)重合性有機過酸化物としては、下式(1)で表 される化合物を挙げることができる。

[(1:1)

$$CH_{3} = C - C + CH_{2} - CH - O \xrightarrow{\pi} C - O - O - C - R_{5}$$

$$R_{1} \quad O \quad R_{2} \quad O \quad R_{4}$$
(1)

【0032】 [式中、R₁は、水素原子または炭素数1 ~2のアルキル基、R,は、水素原子またはメチル基、 R,及びR,は、それぞれ炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基、R 40 される化合物を挙げることができる。 sは、炭素数1~12のアルキル基、フェニル基、アル キル置換フェニル基、または炭素数3~12のシクロア ルキル基を示し、mは、1または2である。]で表され※

※ る化合物を挙げることができる。また、ラジカル (共) 重合性有機過酸化物の他の例としては、下式(2)で表

[0033] [化2]

$$CH_{2} = C - CH_{2} - O + CH_{2} - CH - O \xrightarrow{D} C - O - O - C - R_{10}$$

$$R_{6}$$

$$R_{7}$$

$$R_{9}$$

$$C - O - O - C - R_{10}$$

$$R_{9}$$

$$R_{9}$$
(2)

[式中、R。は、水索原子または炭素数1~4のアルキ ル基、R,は、水素原子またはメチル基、R。及びR

。は、それぞれ炭素数1~4のアルキル基、R1。は、炭 50 素数1~12のアルキル基、フェニル基、アルキル置換

フェニル基、または炭素数3~12のシクロアルキル基 を示し、nは、0、1または2である。]

【0034】前記式(1)で表されるラジカル(共)重 合性有機過酸化物としては、t-ブチルベルオキシ(メ タ) アクリロイロキシ (エトキシ) エチルカーボネー ト、t-アミルペルオキシ(メタ)アルリロイキシ(エ トキシ) エチルカーボネート、 t - ヘキシルペルオキシ (メタ) アクリロイロキシ (エトキシ) エチルカーボネ ート、クミルベルオキシ (メタ) アクリロイロキシ (エ トキシ) エチルカーボネート、p-イソブロビルベルオ 10 キシ (メタ) アクリロイロキシ (エトキシ) エチルカー ボネートなどを例示することができる。前記式(2)で 表されるラジカル(共)重合性有機過酸化物としては、 t-ブチルペルオキシ (メタ) アリルカーボネート、ク ミルペルオキシ (メタ) アリルカーボネート、 t - ブチ ルペルオキシ(メタ)アリロキシエチルカーボネートな どを例示することができる。これらの中でも好ましいも のは、t-ブチルペルオキシアクリロイロキシエチルカ ーボネート、tープチルペルオキシメタクリロイロキシ エチルカーボネート、 t - ブチルペルオキシアリルカー 20 ボネート、t-ブチルペルオキシアリルカーボネート、 及び t - ブチルベルオキシメタクリルカーボネートであ る。

【0035】樹脂組成物

本発明の樹脂組成物は、PAS(a)、ポリオレフィン (b)、及びエポキシ基含有α-オレフィン系共重合体 (c)を含有する樹脂組成物である。各成分の配合割合 は、PAS(a)98~50質量%、ポリオレフィン (b) 1~25 質量%、及びエポキシ基含有α-オレフ ィン系共重合体(c)1~25質量%である。ポリオレ フィン(b)としては、LLDPE及びVLDPEから なる群より選ばれる少なくとも一種のポリエチレン系樹 脂を使用する。PASの配合割合が少なすぎると、PA S本来の耐熱性、耐薬品性、難燃性、電気的特性、寸法 安定性などの優れた特性が損なわれる。PASの配合割 合が多すぎると、耐衝撃性などの物性改善効果が不充分 となる。PASの配合割合は、好ましくは95~60質 量%、より好ましくは90~70質量%である。

【0036】前記ポリエチレン系樹脂及びエポキシ基含 有α-オレフィン系共重合体は、両者を特定の配合割合 40 で組み合わせてPASに配合することにより、耐衝撃性 及び成形性に優れた樹脂組成物を得ることができ、さら には、残留応力の極めて小さな管状成形物などの押出成 形品を得ることができる。PASに、ポリエチレン系樹 脂及びエポキシ基含有α-オレフィン系共重合体のいず れか一方のみを配合したのでは、耐衝撃性及び成形性に 優れた樹脂組成物を得ることができない。また、ポリオ レフィン(b)として、ポリプロピレンや低密度ポリエ チレンなどを用いた場合には、耐衝撃性の改善効果が不

留応力が大きくなる。ポリオレフィン(b)として、エ ラストマーを使用すると、良好な押出成形性を得ること ができない。

【0037】このように、前記ポリエチレン系樹脂とエ ポキシ基含有αーオレフィン系共重合体との併用による 効果は顕著であるため、これらの配合割合を小さくして も、良好な特性を有する樹脂組成物を得ることが可能で あり、それによって、PAS本来の諸特性を高度に保持 させることができる。(b)成分の前記ポリエチレン系 樹脂の配合割合は、好ましくは2~20質量%で、より 好ましくは3~15質量%である。(c)成分のエポキ シ基含有 α - オレフィン系共重合体の配合割合は、好ま しくは $2\sim20$ 質量%で、より好ましくは $3\sim15$ 質量 %である。本発明では、ポリオレフィン(b)(すなわ ち、前記エチレン系樹脂) とエポキシ基含有α-オレフ ィン系共重合体(c)との質量比(b:c)を1:5~ 5:1の範囲内に調整することが必要である。両成分を この質量比の範囲内で組み合わせて使用することによ り、耐衝撃性などの諸特性が顕著に優れた樹脂組成物を 得ることができる。この質量比が上記範囲外であると、 特に耐衝撃性が低下する。この質量比(b:c)は、好 ましくは1:3~4:1で、より好ましくは1:2~ 3:1である。

【0038】本発明の樹脂組成物では、ポリオレフィン (b) (すなわち、前記エチレン系樹脂) 及びエポキシ 基含有 α -オレフィン系共重合体(c)が、PASマト リックス中に、それぞれ平均粒子径0.10~3.00 μπの微粒子として分散していることが必要である。平 均粒子径は、透過型電子顕微鏡により求めた値である。 これら両成分をこのように微細な粒子としてPAS中に 分散させることにより、耐衝撃性や成形性などの諸特性 に優れた樹脂組成物を得ることができ、さらには、残留 応力の極めて小さな管状成形物などを得ることができ る。エチレン系樹脂の平均粒子径は、好ましくは0.1 $0 \sim 3.00 \mu m$ 、より好ましくは $0.13 \sim 2.00$ μ m、最も好ましくは0.16~1.00 μ mである。 エポキシ基含有 α - オレフィン系共重合体の平均粒子径 は、好ましくは0. 10~3. 00µm、より好ましく は0. 13~2.00 µm、最も好ましくは0.16~ 1. 00 μmである。

【0039】ところで、LLDPE及びVLDPEから なる群より選ばれる少なくとも一種のエチレン系樹脂と して、エポキシ基含有α-オレフィン系共重合体、中で もエポキシ基含有α-オレフィン系共重合体が前記グラ フト化前駆体を溶融混練してグラフト化したもの (すな わち、α-オレフィンとグリシジル基含有不飽和単量体 との共重合体とエチレン系不飽和単量体の重合体とが化 学的に結合した構造のエポキシ基含有α-オレフィン系 共重合体)との接着強度が30N/20mm以上である 充分であり、しかも管状成形物などに成形した場合、残 50 ものを用いたときに、樹脂組成物よりなる成形物、例え

ば、管状成形物や固相押出成形物としたときの残留応力 が極めて小さく、耐衝撃性に優れることが判明した。こ れによって、得られた樹脂組成物を用いて外径115m m、肉厚6.2mmのパイプを押出成形すると、パイプ の残留応力を4MPa以下、好ましくは3MPa以下、 より好ましくは1MPa以下にまで小さくすることがで きる。多くの場合、残留応力を0.5MPa以下にする ことも可能である。接着強度の測定方法の詳細について は、実施例の項において説明する。

15

損なわない範囲内において、所望により、その他の樹脂 や各種添加剤などを適宜添加することができる。他の樹 脂の例としては、芳香族ポリエステル樹脂、ポリアミド 系樹脂、ポリスルフォン樹脂等が好適なものとして挙げ られる。添加剤としては、例えば、紫外線吸収剤、着色 剤、酸化防止剤、充填剤等が挙げられる。充填剤とし て、粉粒状、平板状、及び繊維状等の無機充填剤を配合 することができる。無機充填剤は、本発明の樹脂組成物 100質量部に対して、通常0~150質量部、好まし 剤としては、例えば、硫酸カルシウム、珪酸カルシウ ム、クレー、珪藻土、タルク、アルミナ、珪砂、ガラス 粉、酸化鉄、金属粉、グラファイト、炭化珪素、窒化珪 素、シリカ、窒化硼素、窒化アルミニウム、カーボンブ ラック等の粉粒状物;雲母、セリサイト、パイロフライ ト、アルミフレーク等の金属箔、黒鉛などの平板状若し くは燐片状物;ガラスバルーン、金属バルーン、シラス バルーン、軽石などの中空状物:ガラス繊維、炭素繊 維、グラファイト繊維、ウィスカー、金属繊維、シリコ ンカーパイト繊維、アスベスト、ウォロストナイト等の 30 鉱物繊維;等を挙げることができる。無機充填剤は、ス テアリン酸、オレイン酸、パルミチン酸、またはそれら の金属塩、パラフィンワックス、有機シラン、有機チタ ネートなどを使用して表面処理することが好ましい。 【0041】本発明の樹脂組成物は、各成分を(PAS の結晶融点)~350℃、好ましくは(PASの結晶融 点)~320℃の温度範囲で溶融混練することによって 得ることができる。溶融混練する順序は、全成分を同時 に溶融混合してもよいし、予め(b)成分と(c)成分 とを溶融混練した後、これらをPASと溶融混練しても よい。中でも、タンブラー、ヘンシェルミキサー等によ り予め機械的に混合した後、押出機により溶融混練する 方法が好適である。本発明の樹脂組成物は、射出成形や 押出成形などの一般的溶融成形加工法により、シート、 フィルム、チューブ、パイプ、板状体、棒状体などの各 種成形物に成形することができる。本発明の樹脂組成物 は、押出成形により、パイプ(管状成形物)、板状体、

棒状体などの押出成形物にした場合、残留応力が極めて

小さな成形物を得ることができる。

[0042]

【実施例】以下に製造例、実施例、及び比較例を挙げ て、本発明の好ましい実施の形態について、より具体的 に説明する。物性の測定法は、次のとおりである。

(1) 平均粒径

(9)

射出成形により得られた試験片から切り取ったサンプル を用いて透過型電子顕微鏡写真を撮影し、この写真から それぞれの分散粒子の粒径を測定(n=30)し、その 平均値を求めた。

(2)アイゾット衝撃強度

【0040】本発明の樹脂組成物には、本発明の目的を 10 射出成形により得られた試験片を用い、ASTM D-256にしたがってアイゾット衝撃強度(ノッチ付)を 測定した。

(3)接着強度

ポリオレフィン(b)と、エポキシ基含有α-オレフィ ン系共重合体(c)との間の接着強度は、以下の方法に より測定した。各ポリマー6~7gのそれぞれを、ポリ テトラフルオロエチレンシートを付けたフェロ板で挟 み、プレスして各ポリマーのシートを作製した。プレス 温度は、150℃であった。プレスは、無荷重で1分 くは0~100質量部の範囲内で配合される。無機充填 20 間、次いで、荷重2MPaで5秒間行った後、プレス機 械からシートを取り出し空気中で放冷した。上記で得ら れたポリオレフィン(b)シートと、エポキシ基含有α - オレフィン系共重合体(c)シートとを合わせ、その 間に離型剤〔ダイキン(株)製の商品名ダイフリー〕を 塗布したアルミニウム箔をシート面積の1/3になるよ うに挟んだ。次いで、合わせたシートを0.5mm厚さ の枠に入れ、ポリテトラフルオロエチレンシート(厚さ 300μm)を付けたフェロ板で挟みプレスした。プレ ス温度は、200℃であった。プレスは、無荷重で2分 間、次いで、荷重0.98MPaで10秒間行った後、 張り合せシートをプレス機械から取り出し、空気中で放 冷した。とのようにして得られた張り合せシートの剥離 試験をテンシロンを用いて行った。剥離試験は、試料寸 法を幅20mm、剥離させる部位の長さを40mmと し、テンシロンで行った。テンシロンの測定条件は、ロ ードセル5kg、引き剥し速度50mm/min、チャ ック間距離10mmであった。なお、予め幅2~3mm 程度を手で剥しておいた箇所から剥離が行われるように した。この剥離強度を両ポリマー成分の接着強度(N/ 40 20mm) とした。

(4)曲げ弾性率

曲げ弾性率は、ASTM D-790にしたがって測定 した。

(5)残留応力

押出成形により得られたパイプ(管状成形物)を、その 押出方向に50mmの長さに切断し、その外径(D。; cm)及び肉厚(t;cm)を測定した。次いで、切断 したパイプの円周部の一部を、押出方向に平行に幅40 mmの間隔で切り取って、円筒に縦割りを入れた形状と 50 し、その外径(D,:cm)を測定した。パイプの残留

応力は、下式より求めた。

 $S = E \times t \times ((1/D_1) - (1/D_0))$

S:残留応力[MPa]、

E:曲げ弾性率 [MPa]、

t:パイプ肉厚[cm]、

D。: 切断前のパイプ外径 [cm]、

D,:切断後のパイプ外径[cm]。

【0043】[製造例1]

エポキシ基含有α-オレフィン系共重合体(c-1)

容積5リットルのステンレス製オートクレーブに、純水 10 呉羽化学工業(株)製、商品名「フォートロンKPS」 2500gを入れ、さらに、懸濁剤としてポリビニルア ルコール2.5gを溶解させた。この中に、エポキシ基 含有 α-オレフィン共重合体としてエチレン/メタクリ ル酸グリシジル共重合体〔メタクリル酸グリシジル含有 量15質量%:日本石油化学(株)製日石レクスパール J3700〕700gを入れ、窒素雰囲気下で、撹拌・ 分散させた。別にラジカル重合開始剤としてベンゾイル ベルオキシド1.5g、ラジカル重合性有機過酸化物と して t - ブチルペルオキシメタクリロイロキシエチルカ ーボネート6gをスチレン300gに溶解させた。この 20 m³) スチレン溶液を前記オートクレーブ中に投入し、撹拌し た。オートクレーブを60~65℃に昇温し、2時間撹 拌して、ラジカル重合開始剤及びラジカル重合性有機過 酸化物を含むスチレン溶液をエチレン/メタクリル酸グ リシジル共重合体中に含浸させた。次いで、温度を80 ~85℃に上げて、7時間維持して重合を完結させた 後、水洗・乾燥してグラフト化前駆体を得た。次いで、 このグラフト化前駆体を一軸押出機で200℃にて押出 し、化学反応させることによりエポキシ基含有α-オレ フィン系共重合体(c-1)を得た。

【0044】[製造例2]

エポキシ基含有 α -オレフィン系共重合体(c-2) 製造例1において、エチレン/メタクリル酸グリシジル 共重合体(メタクリル酸グリシジル含有量15質量%) 700gを600gに、スチレン300gを400gに それぞれ変えたこと以外は、製造例1と同様に操作して エポキシ基含有α-オレフィン系共重合体(c-2)を 得た。

【0045】 [実施例1]表1に示す配合割合の各成分 をタンブラーで予め混合した後、二軸押出機にてバレル 40 製造例2で作製したエポキシ基含有α-オレフィン系共 温度280~320℃で溶融混練し、ストランド状に押 し出して冷却した後、カットしてペレット化した。得ら れたペレットを用いて、射出成形機にてシリンダ温度2

80~320℃で射出成形して試験片を作製し、樹脂組 成物の性状の測定に供した。結果を表1に示す。

18

【0046】 [実施例2~19、及び比較例1~7] 各 成分及びそれらの配合割合を表1に示すとおりに変えた こと以外は、実施例1と同様にして、試験片及びパイプ を作成した。結果を表1に示す。

<各ポリマー成分>とれらの実施例及び比較例で使用し た各ポリマー成分は、以下のとおりである。

(1) PPS

(ポリフェニレンスルフィド:310℃、剪断速度12 00/秒で測定した溶融粘度380Pa·s)

(2)LL1

三菱化学(株)製、商品名「三菱ポリエチーLL UF 240」 (線状低密度ポリエチレン;密度0.920g /cm')

(3) LL2

三井化学(株)製、商品名「ウルトゼックス1520 L」(線状低密度ポリエチレン;密度 0.915 g/c

(4) LL3

ダウケミカル社製、商品名「Affinity PF1 140」(線状低密度ポリエチレン:密度0.895g /cm')

(5) LL4

エクソン社製、商品名「Exact 3027」(線状 低密度ポリエチレン;密度0.900g/cm³)

(6) VL

日本石油化学(株)製、商品名「日石ソフトレックス 30 D9010」(超低密度ポリエチレン:密度0.900 g/cm')

(7) L

日本石油化学(株)製、商品名「日石レクスロン J4 0」(低密度ポリエチレン;密度 0.920g/c m³)

(8) c - 1

製造例1で作製したエポキシ基含有α-オレフィン系共 重合体

(9) c - 2

重合体

[0047]

【表1】

19	ı										20
	樹脂組成物								物性		
	(a)	成分	(b)成 5	Ť	-	(c)成分	-	(b):(c) (b)/(c)		7477
	種類	割合 (%)	種類	割合 (%)	平均 粒径 (µa)	種類	割合 (%)	平均 粒径 (μm)	質量比	接着 強度 (N/20mm)	衛撃 強度 (J/m)
実施例 1	PPS	90	LL1	2	0.29	c-1	8	0.33	1:4	43	175
比較例 1	PPS	90	L	2	0.35	c-1	8	0.39	1:4	0.25	120
実施例 2	PPS	90	LL1	5	0.25	c-1	5	0.19	1:1	43	180
実施例 3	PPS	75	LL1	5	0.41	c-1	20	0.80	1:4	43	600
比較例 2	PPS	75	L	5	0.68	c-1	20	0.98	1:4	0.25	410
実施例 4	PPS	85	LL1	10	0.62	c-1	5	0.28	2:1	43	250
実施例 5	PPS	85	LL2	10	0.61	c-1	5	0.29	2:1	44	260
実施例 6	PPS	85	LL3	10	0.58	c-1	5	0.26	2:1	46	270
実施例 7	PPS	85	LL4	10	0.57	c-1	5	0.28	2:1	45	270
実施例 8	PPS	85	٧L	10	0.73	c-1	5	0.29	2:1	31	200
比較例 3	PPS	85	L	10	0.88	c-1	5	0.28	2:1	0.25	115
実施例 9	PPS	85	LLi	10	0.58	c-2	5	0.23	2:1	44	245
実施例 10	PPS	85	LL3	10	0.55	c-2	5	0.29	2:1	45	280
実施例 11	PPS	85	VL	10	0.76	c-2	5	0.32	2:1	32	195
比較例 4	PPS	85	L	10	0.92	c-2	5	0.31	2:1	0.20	110
実施例 12	PPS	75	LL1	10	0.69	c-1	15	0.56	2:3	43	455
実施例 13	PPS	75	LL2	10	0.65	c -1	15	0.58	2:3	44	435
実施例 14	PPS	75	LL3	10	0.60	c-1	15	0.52	2:3	46	455
実施例 15	PPS	75	LL4	10	0.61	c-1	15	0.79	2:3	45	460
実施例 16	PPS	75	VL	10	0.89	c-1	15	0.63	2:3	31	390
比較例 5	PPS	75	L	10	0.98	c-1	15	0.70	2:3	0.25	250
実施例 17	PPS	75	LL2	10	0.61	c-2	15	0.56	2:3	43	445
実施例 18	PPS	75	LL4	10	0.60	c-2	15	0.60	2:3	46	450
比較例 6	PPS	75	L	10	1.10	c-2	15	0.73	2:3	0.20	290
実施例 19	PPS	75	LL1	20	1.20	c-1	5	0.32	4:1	43	300
比較例 7	PPS	75	L	20	1.40	c-1	5	0.37	4:1	0.25	90

【0048】<管状成形物の物性>前記実施例及び比較 例の中から代表的なものを選び、上記で得られたペレッ トを用いて、シリンダ及びダイ温度280~320℃に 設定した単軸押出機にて、外径サイジング法により表2 に示す外径(D_o)及び肉厚のバイブ(管状成形物)を *

* 成形し、曲げ弾性率、パイプ切断後の外径(D1)及び 残留応力の測定を行った。結果を表2に示す。

[0049]

【表2】

	管状成形物の物性							
	パイプ肉厚 (mm)	曲げ弾性率 (MPa)	D ₀ (mm)	D ₁ (mm)	残留応力 (MPa)			
実施例 4	6.15	3000	115.02	114.94	0.11			
実施例 12	6.17	2800	115.00	114.96	0.05			
実施例 5	6.23	3050	114.96	114.88	0.12			
実施例 6	6.24	2950	115.02	114.84	0.25			
比較例 3	6.20	3100	115.04	107.34	11.98			
比較例 5	6.21	2800	114.95	108.49	9.01			

【0050】[比較例8~10]ポリオレフィン(b) に代えて、エラストマーを使用し、表3に示す配合割合

験片及びパイプを作成した。エラストマー(E)として は、三井石油化学(株)製の商品名「タフマーA-40 の各成分を用いたこと以外は、実施例1と同様にして試 50 85」(エチレン/ブテン共重合体;密度0.880g

 $/cm^3$) を用いた。結果を表3に示す。表3には、c れらの比較例 $8\sim10$ に対応する実施例12、17、及び19の結果も併せて示した。

<成形性>樹脂組成物の成形性は、以下の基準で判定した。

A:安定してペレット化、及びパイプの押出成形ができ

tc.

B:ベレット化及びパイプの押出成形が少し不安定であ*

*った、

C:コンパウンド時にスウェルが大きすぎて、安定して ストランド を溶融押出することができず、ペレット化 が困難であり、かつ、 パイプの押出成形ができなかっ た。

22

[0051]

【表3】

	樹脂組成物								
	(a)成分		(b)成分		(c)成分		(b):(c)	(b)/(c)	53
	種類	割合 (%)	種類	割合 (%)	種類	割合 (%)	質量比	接着 強度 (N/20mm)	成形性
実施例 12	PPS	75	LL1	10	c-1	15	2:3	43	A
実施例 17	PPS	75	LL2	10	c-2	15	2:3	43	Α
実施例 19	PPS	75	LL1	20	c-1	5	4:1	43	Α
比較例 8	PPS	75	E	20	c-1	5	4:1	30	С
比較例 9	PPS	75	E	10	c-1	15	2:3	30	С
比較例 10	PPS	75	E	10	c-2	15	2:3	32	С

[0052]

【発明の効果】本発明によれば、PASの耐熱性、耐薬品性、難燃性、電気的特性、寸法安定性等の諸特性を高度に保持し、しかも、耐衝撃性及び成形性が顕著に改善された樹脂組成物が提供される。本発明の樹脂組成物 ※

※は、バイブ等の管状成形物、その他の押出成形物とした場合、残留応力が極めて小さな成形物を与えることができる。本発明の樹脂組成物は、その優れた特性を活かして、電気部品、自動車部品などの広範な分野で好適に利用することができる。

フロントページの続き

(51)Int.Cl.⁶

識別記号 庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

C 0 8 L 63:00) B 2 9 L 23:00 C 0 8 L 33:14

(72)発明者 臼井 智

福島県いわき市錦町落合16 呉羽化学工業 株式会社錦総合研究所内